PRODUCTION OF POLYESTER

Patent Number:

JP2000063504

Publication date:

2000-02-29

Inventor(s):

AOYAMA MASATOSHI;; TSUTSUMI KENICHI;; HONDA KEISUKE

Applicant(s):

TORAY IND INC

Requested Patent:

☐ <u>JP2000063504</u>

Application Number: JP19980238164 19980825

Priority Number(s):

IPC Classification:

C08G63/82; C08G63/85

EC Classification:

Equivalents:

Abstract

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method for producing a polyester excellent in color and processability when molded and free from a problem of e.g. fouling in spinnerets, a pressure increase in filtration or breakage in thread when manufacturing a molded product for e.g. film or bottles. SOLUTION: This method is to polycondense a product obtained by subjecting both an aromatic dicarboxylic acid or its ester-forming derivative and a diol or its ester-forming derivative to esterification reaction or transesterification reaction, wherein there is used a complex compound having a hexadentate ligand as a polycondensation catalyst.

Data supplied from the esp@cenet database - I2



PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 2000063504 A

(43) Date of publication of application: 29 . 02 . 00

(51) Int. CI

C08G 63/82 C08G 63/85

(21) Application number: 10238164

(22) Date of filing: 25 . 08 . 98

(71) Applicant:

TORAY IND INC

(72) Inventor:

AOYAMA MASATOSHI TSUTSUMI KENICHI **HONDA KEISUKE**

(54) PRODUCTION OF POLYESTER

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method for producing a polyester excellent in color and processability when molded and free from a problem of e.g. fouling in spinnerets, a pressure increase in filtration or breakage in thread when manufacturing a COPYRIGHT: (C)2000, JPO molded product for e.g. fiber, film or bottles.

SOLUTION: This method is to polycondense a product obtained by subjecting both an aromatic dicarboxylic acid or its ester-forming derivative and a diol or its ester-forming derivative to esterification reaction or transesterification reaction, wherein there is used a complex compound having a hexadentate ligand as a polycondensation catalyst.

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-63504 (P2000-63504A)

(43)公開日 平成12年2月29日(2000.2.29)

(51) Int.CL'

;

ì

識別記号

FΙ

テーマコート*(参考)

C 0 8 G 63/82 63/85

C 0 8 G 63/82 63/85 4J029

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全 6 頁)

(21)出願番号

特願平10-238164

(71)出顧人 000003159

東レ株式会社

(22)出顧日

平成10年8月25日(1998.8.25)

東京都中央区日本橋室町2丁目2番1号

(72)発明者 青山雅俊

静岡県三島市4845番地 東レ株式会社三島

工場内

(72)発明者 堤 賢一

静岡県三島市4845番地 東レ株式会社三島

工場内

(72)発明者 本田圭介

静岡県三島市4845番地 東レ株式会社三島

工場内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ポリエステルの製造方法

(57)【要約】

【課題】色調及び成形加工性に優れ、繊維用、フィルム 用、ボトル用等の成形体の製造において口金汚れ、沪圧 上昇、糸切れなどの問題が解消されたボリエステルの製 造方法を提供する。

【解決手段】芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体及びジオールまたはそのエステル形成性誘導体とのエステル化反応またはエステル交換反応により得られた生成物を重縮合せしめてポリエステルを製造する方法において、重縮合触媒として、6座配位子を有する錯体化合物を用いることを特徴とするポリエステルの製造方法。

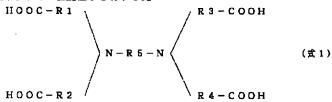
【特許請求の範囲】

【請求項1】芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体及びジオールまたはそのエステル形成性誘導体とのエステル化反応またはエステル交換反応により得られた生成物を重縮合せしめてポリエステルを製造する方法において、重縮合触媒として6座配位子を有する錯

体化合物を用いることを特徴とするポリエステルの製造方法。

【請求項2】6座配位子が式1の構造を有することを特 徴とする請求項1記載のポリエステルの製造方法。

【化1】



(但し、式1中、R1~R5は同一または異なるアルキレン基を示す。)

【請求項3】重縮合触媒がチタンの錯体化合物であることを特徴とする請求項1または2記載のポリエステルの製造方法。

【請求項4】コバルト化合物を併用し、錯体化合物の金属原子とコバルト原子のモル比が $0.1\sim20$ であることを特徴とする請求項 $1\sim3$ のいずれか1項記載のポリエステルの製造方法。

【請求項5】リン化合物を併用し、錯体化合物の金属原子とリン原子のモル比が $0.2\sim10$ であることを特徴とする請求項 $1\sim4$ のいずれか1項記載のポリエステルの製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はポリエステルの製造 方法に関する。さらに詳しくは成形加工性及び色調に優れるポリエステルの製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】ボリエステルは、その優れた性質のゆえに、繊維用、フィルム用、ボトル用をはじめ広く種々の分野で用いられている。なかでもポリエチレンテレフタレートは機械的強度、化学特性、寸法安定性などに優れ、好適に使用されている。

【0003】一般にポリエチレンテレフタレートは、テレフタル酸またはそのエステル形成性誘導体とエチレングリコールから製造されるが、高分子量のポリマを製造する商業的なプロセスでは、重縮合触媒としてアンチモン化合物が広く用いられている。しかしながら、アンチモン化合物を含有するポリマは以下に述べるような幾つかの好ましくない特性を有している。

【0004】例えば、アンチモン触媒を使用して得られたポリエステルを溶融紡糸して繊維とするときに、アンチモン触媒の残査が口金孔周りに堆積することが知られている。この堆積が進行するとフィラメントに欠点が生じる原因となるため、適時除去する必要が生じる。アンチモン触媒残査の堆積が生じるのは、アンチモンがポリ

マ中でアンチモングリコラートの形で存在しており、これが口金近傍で変成を受け、一部が気化、散逸した後、アンチモンを主体とする成分が口金に残るためであると考えられている。

【0005】また、ポリマ中のアンチモン触媒残査は比較的大きな粒子状となりやすく、異物となって成形加工時のフィルターの沪圧上昇、紡糸の際の糸切れあるいは製膜時のフィルム破れの原因になるなどの好ましくない特性を有している。

【0006】上記のような背景からアンチモン含有量が 極めて少ないか、あるいは含有しないポリエステルが求 められている。

【0007】アンチモン化合物以外のポリエステルの重合触媒として、チタン化合物も数多く提案されている。例えば、チタンアルコキシド(特開昭52-86496号公報)、脂肪族カルボン酸やカルボン酸塩とチタンの錯体化合物(特開昭52-57289号公報)、アセチルアセトン型錯体(特開平8-71429号公報)などであるが、従来提案されてきたチタン化合物は重合活性には優れるものの、反面、得られるポリマーの着色が激しいという問題点があった。

[0008]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は上記のアンチモン化合物を含有するポリエステルの欠点を解消したポリエステルの製造方法を提供するものである。

[0009]

【課題を解決するための手段】前記した本発明の目的は、芳香族ジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体及びジオールまたはそのエステル形成性誘導体とのエステル化反応またはエステル交換反応により得られた生成物を重縮合せしめてポリエステルを製造する方法において、重縮合触媒として6座配位子を有する錯体化合物を用いることを特徴とするポリエステルの製造方法によって達成される。

[0010]

【発明の実施の形態】本発明のポリエステルはジカルボン酸またはそのエステル形成性誘導体及びジオールまたはそのエステル形成性誘導体から合成されるポリマであって、繊維、フィルム、ボトル等の成形品として用いることが可能なものであれば特に限定はない。

【0011】このようなポリエステルとして具体的には、例えばポリエチレンテレフタレート、ポリテトラメチレンテレフタレート、ポリエチレン・2,6ーナフタレンジオレンテレフタレート、ポリエチレン・2,6ーナフタレンジカルボキシレート、ポリエチレン・1,2ービス(2ークロロフェノキシ)エタン・4,4'ージカルボキシレート、ポリプロピレンテレフタレートなどが挙げられる。本発明は、なかでも最も汎用的に用いられているポリエチレンテレフタレートからなるポリエステル共重合体において好適である。

【0012】また、これらのポリエステルには、共重合成分としてアジピン酸、イソフタル酸、セバシン酸、フタル酸、4,4'ージフェニルジカルボン酸などのジカルボン酸およびそのエステル形成性誘導体、ポリエチレングリコール、ジエチレングリコール、ヘキサメチレングリコール、ネオペンチルグリコール、ボリプロピレングリコールなどのジオキシ化合物、pー(βーオキシエトキシ)安息香酸などのオキシカルボン酸およびそのエステル形成性誘導体などを共重合してもよい。

【0013】本発明における錯体化合物は、配位子が6

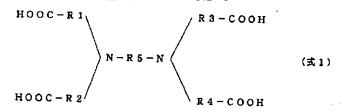
座配位子であることが必要である。錯体において、陽イオンを取り巻く陰イオンあるいは中性分子を配位子と呼ぶが、この配位子は配位数に応じて単座のほか2座以上の多座配位子が種々存在する。

【0014】特開昭52-57289号公報で提案されている脂肪族カルボン酸やカルボン酸塩とチタンの錯体化合物における配位子は全て単座または2座配位子であり、特開平8-71429号公報で提案されているアセチルアセトン型錯体も2座配位子である。また、特開昭61-64722号公報で提案されているポルフィリン錯体は4座配位子である。このように、錯体化合物についてはこれまでに多くの配位子の検討がなされてきているが、このように4座以下の配位了からなる錯体化合物を用いた場合には、得られるボリエステルの黄味が強く、良好な色調のポリマーは得られなかった。

【0015】本発明の6座配位子を有する錯体化合物を 重縮合触媒として用いることによって4座以下の配位子 からなる錯体化合物では得られない良好な色調が得られる

【0016】さらに、6座配位子の中でも、次の式1の 構造を有するテトラカルボン酸型の配位子からなる錯体 化合物を用いると、とくに重合活性が高くかつ色調が良 好となり好ましい。このような6座配位子の具体例とし てはエチレンジアミン4酢酸が挙げられる。

【0017】 【化2】



(但し、式1中、R1~R5は同一または異なるアルキレン基を示す。)

また、本発明の錯体化合物は6座配位子を有することが必要であるが、該6座配位子以外に同時に他の配位子が配位していてもよく、例えば水の配位した化合物であっても良い。

【0018】一方、配位子と対をなす陽イオンとなる金属としてはとくに限定はない。触媒活性の観点から、チタン、ジルコニウム、亜鉛、スズ、アルミニウムなどが挙げられるが、とくに触媒活性の高いチタンが好ましい。

【0019】本発明の錯体化合物の添加量は、金属原子の種類によるが、金属換算でポリエステルに対して重量で1~500ppmとなるよう添加することが好ましい。添加量が1ppmより少ないと触媒活性が不十分で、結果として得られるポリマの分子量が低く成形物の強度が不十分となる。また500ppmを越える量添加

すると、異物が生成しやすくなり、成形時の沪圧上昇が 顕著になったり、ポリマ色調が悪化する場合がある。よ り好ましくは5~200ppm、さらに好ましくは5~ 100ppmである。

【0020】本発明の錯体化合物は、ポリエステルの反応系にそのまま添加してもよいが、あらかじめ該化合物を含有する水、有機溶媒または水及び有機溶媒の混合物に混合した後、反応系へ添加すると該化合物のポリエステル中での異物生成がより抑制されるため好ましい。特に、該化合物をエチレングリコール等のポリエステルを形成するジオール成分を含む溶媒と混合し、溶液またはスラリーとした後、反応系に添加すると、ポリエステル中での異物生成がより抑制されるため好ましい。

【0021】このように本発明の錯体化合物をあらかじめ水、有機溶媒または水及び有機溶媒の混合物と混合す

る場合には、水、有機溶媒または水及び有機溶媒の混合物に対して該錯体化合物の濃度が0.5~50重量%、より好ましくは1~40重量%の濃度とすると、異物生成の点から好ましい。

v

【0022】本発明においては上記錯体化合物と併せてコバルト化合物を用いると、重縮合反応がより速やかに進行し、また得られるポリエステルの色調がより改善されるため好ましい。

【0023】本発明のコバルト化合物としては特に限定はないが、具体的には例えば、酢酸コバルト4水塩、硝酸コバルト、塩化コバルト、コバルトアセチルアセトネート、ナフテン酸コバルト等が挙げられる。

【0024】該コバルト化合物の添加量は、錯体化合物の金属とコバルト原子のモル比(Ti/Co)で0.1~20とすることが好ましい。該モル比範囲であると、重合活性の向上効果が高く、ポリマ色調の向上効果が大きく、また耐熱性も良好に維持できる。より好ましくは1~15、さらに好ましくは2~10である。

【0025】本発明においては、従来公知のリン化合物を併用すると色調が良好となるため好ましい。リン化合物としては特に限定はないが、例えばリン酸、リン酸トリメチル、リン酸トリエチル、リン酸トリフェニル等のリン酸エステル、亜リン酸、亜リン酸トリメチル等の亜リン酸エステル、メチルホスホン酸、フェニルホスホン酸、メチルホスホン酸メチルエステル、フェニルホスホン酸エチルエステル等のホスホン酸エステル、トリメチルホスフェート、トリエチルホスフェート等が挙げられる。

【0026】リン化合物の添加量は、色調及び重合反応性が良好になる点で、得られるポリエステルに対し1~100ppmであることが好ましい。また、錯体金属原子とリン原子のモル比(錯体金属/リン)として、0.2~10であると特に色調が良好となり好ましい。

【0027】また本発明のポリエステルの製造方法においては、アンチモン化合物を併用しても良いがアンチモン原子として添加量がポリマに対して50ppm以下であると、繊維の紡糸時の糸切れや、フィルム製膜時の破れが抑制され、ボトル等では透明性が良好となり好ましい。より好ましくは30ppm以下、さらに好ましくは10ppm以下である。

【0028】本発明のポリエステルの製造方法について、ポリエチレンテレフタレートの例で説明する。

【0029】繊維やフィルム等に使用する高分子量ポリエチレンテレフタレートは通常、次のいずれかのプロセスで製造される。すなわち、(1)テレフタル酸とエチレングリコールを原料とし、直接エステル化反応によって低分子量のポリエチレンテレフタレートまたはオリゴマーを得、さらにその後の重縮合反応によって高分子量ポリマを得るプロセス、(2)ジメチルテレフタレート(DMT)とエチレングリコールを原料とし、エステル

交換反応によって低分子量体を得、さらにその後の重縮 合反応によって高分子量ポリマを得るプロセスである。 ここでエステル化は無触媒でも反応は進行するが、エス テル交換反応においては、通常、マンガン、カルシウ ム、マグネシウム、亜鉛、リチウム等の化合物を触媒に 用いて進行させ、またエステル交換反応が実質的に完結 した後に、該反応に用いた触媒を不活性化する目的で、 リン化合物を添加することが行われる。

【0030】本発明の製造方法は、(1)または(2)の一連の反応の初期または前半で得られた低重合体に、本発明の特定の錯体化合物を添加し、しかる後に、後半の重縮合反応を進行させ、高分子量のポリエチレンテレフタレートを得るというものである。

【0031】また上記の反応は回分式、半回分式あるい は連続式等の形式で実施されるが、本発明の製造方法は そのいずれの形式にも適用し得る。

[0032]

【実施例】以下実施例により本発明をさらに詳細に説明 する。なお、実施例中の物性値は以下に述べる方法で測 定した。

【0033】(1)ポリマの固有粘度[ヵ] オルソクロロフェノールを溶媒として25℃で測定し た。

【0034】(2)ポリマ中の金属含有量 蛍光X線により求めた。

【0035】(3)ポリマの色調

スガ試験機(株)社製の色差計(SMカラーコンピュータ型式SM-3)を用いて、ハンター値(I.、a.、b 値)として測定した。

【0036】(4)ポリマのカルボキシル末端基量 Mauriceらの方法[Anal. Chim. Act a, 22, p363(1960)]によった。

【0037】(5)繊維の強伸度

東洋ボールドウイン(株)社製テンシロン引張り試験器により、試長250mm、引張り速度300mm/分で S-S曲線を求め強伸度を算出した。

【0038】実施例1

高純度テレフタル酸とエチレングリコールから、常法に従って製造した触媒を含有しないオリゴマーを250℃で溶融し、該溶融物に、リン酸を最終的に得られるポリエステル中でのリン原子の含有量が5ppmとなるように添加し、その後、エチレンジアミン4酢酸チタン塩をポリエステル中でのチタン原子の含有量が20ppmとなるように添加し、さらに酢酸コバルト4水塩をコバルト原子の含有量が20ppmとなるように添加した。その後、低重合体を30rpmで撹拌しながら、反応系を250℃から285℃まで徐々に昇温するとともに、圧力を40Paまで下げた。最終温度、最終圧力到達までの時間はともに60分とした。所定の撹拌トルクとなった時点で反応系を窒素パージし、常圧に戻し重縮合反応

を停止し、冷水にストランド状に吐出、直ちにカッティングしてポリエステルのペレットを得た。

【0039】得られたポリマの固有粘度は0.67、カルボキシル末端基量20当量/ton、ポリマの色調は L=60、a=0.3、b=6.0であった。また蛍光 X線で分析し、チタン原子成分含有量が10ppmであることを確認した。このように重合反応性、ポリマー特性とも良好なポリエステル組成物のペレットを得た。

【0040】このペレットを乾燥した後、エクストルーダ型紡糸機に供給し、紡糸温度295℃で溶融紡糸した。このときフィルダーとして絶対沪過精度10μmの金属不織布を使用し、口金は0.6mmφの丸孔を用いた。口金から吐出した糸を長さ30cm、内径25cmφ、温度300℃の加熱筒で徐冷後、チムニー冷却風を当てて冷却固化し、給油した後、引き取り速度550m/分で引き取った。この未延伸糸を延伸温度95℃で延伸糸の伸度が14~15%となるように適宜延伸倍率を

変更しながら延伸した後、熱処理温度220℃、リラックス率2.0%で熱処理し延伸糸を得た。

【0041】溶融紡糸工程においては、紡糸時の沪圧上 昇は認められず、また延伸時の糸切れもなく成形加工性 の良好なポリマであった。

【0042】実施例2~3、比較例1~3

錯体化合物の種類、添加量、併用する化合物を変更する 以外は実施例1と同様にしてポリマーを重合し、溶融紡 糸を行った。結果を表1に示した。

【0043】本発明のものはポリマー及び溶融紡糸工程とも良好に推移したが、それ以外の配位子が6座配位子以外のものからなる錯体を用いた場合には、得られるポリマーの色調が悪化し、また三酸化アンチモンを用いた場合には本願発明の錯体化合物を用いた場合に比べて製糸性が劣るものであった。

[0044]

【表1】

	金属 化合物						ポリマ	一 特 性			製糸性
	化合物種	がリマーに対する 添加量 (ppm)	Ti/Co (七比)	Ti/P (社批)	反応時 間	固有 粘度	加术+沙末端 基(当量/ton)	上值	aid	b植	(糸切れ)
実施例 1	エチレンジアミン4酢酸チナン塩 酢酸コパルト リン酸	Ti=20 Co=20 P=5	1. 2	2. 6	3:00	0. 67	2 0	60	0.3	6, 0	良好
実施例 2	エチレンジアミン4酢酸チタン塩 酢酸コパルト	Ti=10 Co=20	0. 6	_	2;40	0, 66	2 5	58	0.5	7. 0	良好
実施例 3	エチレンプ アシン 4 酢酸分/塩	T1=20	_	-	2:10	0. 68	2 0	58	0. 3	7. 5	良好
実施例 4	Iガンジ アミン4 酢酸7点塩 酢酸コパルト リン酸	Al = 1 0 0 Co = 3 0 P = 3 0	7. 3 (A1/Co)	3. 8 (A1/P)	3:30	0. 65	2 3	62	-0.1	7. 5	良好
比較例 1	- おソープセテルアセトナート錯体 酢酸コバルト リン酸	II = 1 0 Co= 2 0 P= 5	0. 6	1. 3	2:40	0.66	3 0	56	0. 5	12.0	良好
比較例 2	7.6ミウムーアセチルアセトナート結体 酢酸コバルト リン酸	Al = 7 0 Co = 2 0 P = 2 0	7. 6 (A1/Co)	4. 0 (A1/P)	3:40	0. 65	2 3	61	-0. 2	9. 0	良好
比較例 3	三酸化アンチモン 酢酸コベルト リン酸	Sb= 3 5 0 Co= 2 0 P= 2 0	8. 4 (Sh/Co)	4. 4 (Sb/P)	2:30	0. 67	2 0	53	-0. 5	Б. Б	糸切れ 多発

[0045]

【発明の効果】本発明のポリエステルの製造方法で得られるポリエステルは成形加工性に優れ、繊維用、フィル

ム用、ボトル用等の成形体の製造において口金汚れ、沪 圧上昇、糸切れなどの問題が解消されるとともに良好な 色調の製品を得ることができる。

フロントページの続き

F ターム(参考) 4J029 AA03 AB04 AC01 AD01 AD02 AE01 AE02 AE03 BA02 BA03

BAO5 BAO8 BA10 BD07A

BF25 CA06 CB04A CB05A

CB06A CB10A CC06A CG09X

EA02 HA01 HB01 HB02 JA061

JA111 JA161 JA251 JB151

JB171 JC481 JC571 JC581

JE182 JF181 JF221 JF321

JF331 JF371 JF571 KB05

KE02 KE03 KE05

Jay 8

```
2/9/1 DIALOG(R)File 351:Derwent WPI (c) 2002 Thomson Derwent. All rts. reserv.
```

```
013079687
             **Image available**
WPI Acc No: 2000-251559/200022
XRAM Acc No: C00-076749
  Production of a polyester - in which an aromatic
  dicarboxylic acid or an ester forming derivative and a diol or an ester
  forming derivative are reacted by esterification or ester-exchange
  reaction and the resulting product is subjected to polycondensation
Patent Assignee: TORAY IND INC (TORA )
Number of Countries: 001 Number of Patents: 001
Patent Family:
Patent No
              Kind
                     Date
                             Applicat No
                                            Kind
                                                   Date
                  20000229 JP 98238164
                                                19980825 200022 B
JP 2000063504 A
                                            Ā
Priority Applications (No Type Date): JP 98238164 A 19980825
Patent Details:
Patent No Kind Lan Pg
                         Main IPC
                                     Filing Notes
                     6 C08G-063/82
JP 2000063504 A
Abstract (Basic): JP 2000063504 A
        NOVELTY - Production of a polyester in which an aromatic
    dicarboxylic acid or an ester forming derivative and a diol or an ester
    forming derivative are reacted by esterification or ester-exchange
    reaction and the resulting product is subjected to polycondensation
    process, wherein a complex compound having a hexadentate ligand is
    employed as the polycondensation catalyst.
        DETAILED DESCRIPTION - The hexadentate ligand has the structure
    represented by formula (1). R1 - R5 =same or different alkylene. As the
    polycondensation catalyst, a cobalt compound is used together with the
    complex compound and the molar ratio of the metal atom (of the complex \ensuremath{\mathsf{c}}
    compound) and the cobalt atom is 0.1 - 20. As the polycondensation
    catalyst, a phosphorus compound is used together with the complex
    compound and the molar ratio of the metal atom (of the complex
    compound) and the phosphorus atom is 0.2 - 10.
        USE - The polyester is useful for fibers, films and bottles.
        ADVANTAGE - The polyester produced according to the present
    invention shows excellent mold processability and the resulting
    products show good color tones.
        Dwg.0/0
Title Terms: PRODUCE; POLYESTER; AROMATIC; ACID; ESTER; FORMING; DERIVATIVE
  ; DIOL; ESTER; FORMING; DERIVATIVE; REACT; ESTERIFICATION; ESTER;
  EXCHANGE; REACT; RESULT; PRODUCT; SUBJECT; POLYCONDENSATION; PROCESS
Derwent Class: A23; A92; F01
International Patent Class (Main): C08G-063/82
International Patent Class (Additional): C08G-063/85
File Segment: CPI
Manual Codes (CPI/A-N): A02-A06; A02-A10; A05-E01A1; A10-D05; A12-P06A;
  A12-S05K; A12-S06; F01-D04
Polymer Indexing (PS):
  *001* 018; D18-R G4024-R D01 D60 D63 F37 F35 F90 F41 E00-R; S9999 S1070-R
        ; S9999 S1285-R; P0839-R F41 D01 D63; H0293; L9999 L2528 L2506;
        L9999 L2186-R; L9999 L2197 L2186; H0011-R
  *002* 018; ND03; Q9999 Q8435 Q8399 Q8366; B9999 B4262 B4240; B9999 B3623
        B3554
  *003* 018; D01 D11 D10 D50 F09 F07 D60 F38 F35 E35 E30 D61-R Co 8B Tr Ti
        4B; C999 C102 C000; C999 C306; C999 C340
  *004* 018; D00 D01 P- 5A; C999 C102 C000; C999 C340; C999 C306
```

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2002 Thomson Derwent. All rights reserved.

© 2002 The Dialog Corporation